

# STUDI REGENERASI ADSORBEN KULIT JAGUNG (*Zea mays* L.) DALAM MENYISIHKAN LOGAM BESI (Fe) DAN MANGAN (Mn) DARI AIR TANAH

**Shinta Indah dan Rohaniah**

Laboratorium Air Jurusan Teknik Lingkungan Universitas Andalas

Email: ishinta1234@yahoo.com

## ABSTRAK

*Limbah kulit jagung terbukti dapat digunakan sebagai adsorben dalam penyisihan logam Fe dan Mn dalam air tanah. Penelitian ini bertujuan untuk menguji kemungkinan regenerasi kulit jagung dengan menggunakan agen desorpsi HCl 0,1 M, NaOH 0,1 M, dan akuades, berturut-turut sebagai agen asam, basa, dan netral. Proses adsorpsi-desorpsi dilakukan secara batch selama satu jam dengan dua kali reuse adsorben. Hasil penelitian menunjukkan bahwa secara berturut-turut persentase desorpsi Fe dan Mn dengan menggunakan HCl 0,1 M > NaOH 0,1 M > akuades. Kapasitas adsorpsi Fe dan Mn terbesar diperoleh dari kulit jagung yang telah didesorpsi dengan akuades yaitu 0,329 mg Fe/g dan 0,246 mg Fe/g dan 0,094 mg Mn/g dan 0,096 mg Mn/g, masing-masing pada reuse I dan reuse II. Pada percobaan menggunakan air tanah asli dengan agen desorpsi akuades, diperoleh kapasitas adsorpsi Fe dan Mn dari air tanah asli adalah sebesar 0,433 mg Fe/g dan 0,430 mg Fe/g dan 0,044 mg Mn/g dan 0,043 mg Mn/g, berturut-turut pada reuse I dan reuse II. Penelitian menunjukkan bahwa akuades merupakan agen terbaik untuk regenerasi kulit jagung yang telah digunakan dalam penyisihan logam Fe dan Mn, ditinjau dari kapasitas adsorpsi yang dihasilkannya.*

*Kata kunci: adsorpsi, kulit jagung, Fe, Mn, regenerasi*

## ABSTRACT

*The feasibility of regeneration of maize husk for iron (Fe) and manganese (Mn) removal was investigated using 0.1 M HCl, 0.1 M NaOH and distilled water as acidic, basic and neutral desorption solutions, respectively. Adsorption and desorption studies were carried out in batch process for 1 h. The data indicated that HCl 0.1 M resulted the highest desorption of Fe and Mn from maize husk, compared to NaOH 0.1 M and distilled water. However, due to their high adsorption capacity results, distilled water was the most effective solution for regeneration of maize husk, reaching 0.329 mg Fe/g and 0.246 mg Fe/g of adsorption capacity for Fe and 0.094 mg Mn/g and 0.096 mg Mn/g of adsorption capacity for Mn, at the first and second reuse of maize husk, respectively. This research demonstrated that maize husk as the agricultural waste is a potential biosorbent for the removal of Fe and Mn from groundwater.*

*Keywords: adsorption, maize husk, Fe, Mn, regeneration*

## PENDAHULUAN

Di antara logam-logam berat esensial dalam air tanah, kandungan besi (Fe) dan mangan (Mn) biasanya memiliki kadar yang relatif tinggi. Kadar Fe dapat mencapai 10-100 mg/l pada air tanah dalam dengan kadar oksigen yang rendah (Effendi, 2003), sedangkan kadar Mn dapat mencapai 2 mg/l (Kawamura, 1991). Adsorpsi adalah salah satu metode yang banyak digunakan untuk menyisihkan logam dalam air (Montgomery, 1985). Penggunaan material adsorpsi yang dikategorikan *low-cost*, seperti biomaterial, dewasa ini mendapat perhatian lebih dari para peneliti (Somerville, 2007).

Salah satu keuntungan menggunakan biomaterial sebagai adsorben adalah mudah diregenerasi. Regenerasi dapat dilakukan melalui desorpsi sehingga logam-logam yang telah disisihkan dapat dikumpulkan kembali (*recovery*) dan adsorbennya dapat digunakan kembali (*reuse*). Desorpsi dapat dilakukan dengan mengontakkan adsorben yang telah digunakan dengan larutan yang dikenal dengan agen desorpsi. Agen desorpsi yang digunakan dapat berupa asam, basa, dan netral. Beberapa penelitian tentang proses regenerasi telah dilakukan, seperti penelitian Wankasi *et al.* (2005) yang menggunakan HCl 0,1 M, NaOH 0,1 M, dan akuades sebagai agen desorpsi logam  $Pb^{2+}$  dan  $Cu^{2+}$  dari *Nipa palm* dimana pada percobaan ini diperoleh HCl sebagai agen desorpsi terbaik.

Hasil studi menyatakan bahwa material-material yang mengandung selulosa dapat digunakan untuk mengolah limbah logam berat (Igwe *et al.*, 2005). Kulit jagung merupakan limbah pertanian yang mengandung selulosa dan hemiselulosa pada strukturnya (Kurakake *et al.*, 2001). Penelitian tentang kemampuan kulit jagung sebagai adsorben dalam menyisihkan logam Cr(VI) dari air telah dilakukan dan didapatkan kapasitas penyerapan sebesar 7,384 mg Cr(VI)/g serbuk kulit jagung (Mardona, 2007). Selain itu, Igwe *et al.* (2005) juga melakukan penelitian tentang adsorpsi logam Zn (II), Cd(II), dan Pb(II) dengan tongkol dan kulit jagung dimana diperoleh kapasitas adsorpsi sebesar 495,9 mg Zn/g adsorben, 456,7 mg Cd/g adsorben, dan 493,7 mg  $Pb^{2+}$ /g adsorben.

Melihat kemampuan kulit jagung sebagai adsorben untuk menyisihkan logam cukup tinggi, suatu penelitian lanjutan sangat dibutuhkan. Penelitian ini bertujuan untuk menguji kemungkinan regenerasi kulit jagung dalam menyisihkan logam Fe dan Mn dari air tanah. Hasil penelitian diharapkan dapat melengkapi informasi tentang kemampuan kulit jagung sebagai adsorben dalam menyisihkan logam dari air, dalam hal ini logam Fe dan Mn dari air tanah.

## METODOLOGI PENELITIAN

### Peralatan Penelitian

Peralatan penelitian meliputi neraca analitik, labu ukur, gelas ukur, *jartest*, *beacker glass*, corong, statip dan kertas saring. Konsentrasi Fe dan Mn dalam sampel untuk diukur dengan Spektrofotometer Serapan Atom (SSA).

### Persiapan Bahan Percobaan

Bahan untuk percobaan adalah kulit jagung yang diperoleh dari limbah industri rumah tangga yang berlokasi di Belakang Olo, Padang. Persiapan terhadap kulit jagung mengikuti prosedur penelitian penyisihan logam dengan sekam padi oleh Munaf & Zein (1997), dimana kulit jagung dibersihkan, dicuci dengan air, dipotong-potong, dan dikeringanginkan di udara terbuka. Kemudian jagung digerinda dan diayak dengan menggunakan *sieve shaker* untuk menghasilkan jagung berdiameter (0,075–0,250) mm. Sebelum digunakan, kulit jagung mengalami perlakuan aktivasi yang berbeda untuk masing-masing logam. Berdasarkan penelitian tentang variasi aktivasi kulit jagung yang dilakukan oleh Indah, dkk (2007), diperoleh kapasitas penyerapan Fe oleh kulit jagung yang optimum adalah tanpa aktivasi yaitu hanya dicuci dengan air lalu dikeringanginkan selama satu hari (24 jam) sementara proses aktivasi untuk penyerapan logam Mn berupa perendaman dengan etanol selama (2-3) jam setelah sebelumnya dicuci dengan air dan dikeringanginkan. Kulit jagung yang telah direndam kemudian disaring dan dikeringanginkan lagi selama satu hari. Pengeringan kulit jagung dilakukan pada temperatur kamar.

## Persiapan Larutan Percobaan

Larutan percobaan yang dipersiapkan adalah larutan artifisial Fe dan Mn serta agen desorpsi berupa HCl 0,1 M; NaOH 0,1 M; dan akuades. Sebelum diaplikasikan pada sampel air tanah asli, terlebih dahulu percobaan dilakukan pada larutan artifisial.

## Percobaan dengan Menggunakan Larutan Artifisial

Percobaan dengan menggunakan larutan artifisial dilakukan untuk melihat agen desorpsi terbaik dari tiga variasi larutan yaitu HCl 0,1 M; NaOH 0,1 M dan akuades. Proses desorpsi dilakukan terhadap kulit jagung yang telah digunakan pada proses adsorpsi. Kondisi yang digunakan pada percobaan adsorpsi berupa pH influen, berat adsorben, dan konsentrasi influen adalah kondisi optimum yang diperoleh dari penelitian tentang penyerapan logam Fe dan Mn dengan menggunakan kulit jagung (Indah dkk, 2007). Proses adsorpsi dilakukan dengan dua kali *reuse* adsorben kulit jagung dan volume larutan artifisial yang digunakan pada adsorpsi awal adalah 100 ml dan berat kulit jagung optimum. Pada saat *reuse*, volume larutan artifisial disesuaikan dengan perbandingan berat adsorben dengan volume larutan artifisial adsorpsi awal.

Larutan artifisial dimasukkan ke dalam *beacker glass* yang telah berisi kulit jagung lalu diaduk dengan kecepatan 100 rpm selama 60 menit. Percobaan dilakukan sebanyak tiga kali adsorpsi yang terdiri dari adsorpsi I (awal), adsorpsi II (*reuse* I) setelah desorpsi I, dan adsorpsi III (*reuse* II) setelah desorpsi II. Kondisi umum variasi parameter pada percobaan dengan menggunakan larutan artifisial dapat dilihat pada **Tabel 1**.

Untuk proses desorpsi, volume agen desorpsi ditentukan berdasarkan perbandingan berat terhadap volume pada percobaan yang dilakukan oleh Wankasi *et al.* (2005). Pada percobaan tersebut, sebanyak 0,25 g adsorben ditempatkan dalam beberapa *beacker glass* yang berisi 50 ml agen desorpsi sehingga pada percobaan ini digunakan perbandingan berat adsorben dengan agen desorpsi adalah 1:200. Agen

desorpsi dimasukkan ke dalam *beacker glass* berisi kulit jagung yang telah digunakan pada adsorpsi dan diaduk dengan kecepatan 100 rpm selama 60 menit. Konsentrasi ion Fe dan Mn dalam supernatan dari proses adsorpsi dan desorpsi kemudian diukur dengan SSA pada panjang gelombang 248,3 nm untuk Fe (SNI 06-6989.4-2004) dan 279,5 nm untuk Mn (SNI 06-6989.5-2004).

Agan desorpsi terbaik adalah agen yang memberikan % desorpsi terbesar sedangkan agen regenerasi adsorben terbaik adalah agen yang memberikan kapasitas adsorpsi terbaik pada saat *reuse*. Penelitian ini lebih menekankan kepada agen desorpsi yang akan memberikan regenerasi terbaik terhadap adsorben kulit jagung. Hal ini dilihat dari kapasitas adsorpsi yang dihasilkan pada saat *reuse* adsorben kulit jagung.

**Tabel 1. Kondisi Optimum Percobaan**

Logam	pH	Berat (g)	Konsentrasi (mg/l)	Perlakuan Aktivasi	Kecepatan Pengadukan (rpm)	Waktu (menit)
Fe	4	2	10	Tanpa Aktivasi	100	60
Mn	5	2	2	Aktivasi Etanol	100	60

## Percobaan dengan Menggunakan Sampel Air Tanah Asli

Percobaan ini dilakukan dengan menggunakan sampel air tanah asli dan menerapkan penggunaan agen desorpsi terbaik pada percobaan desorpsi. Pada percobaan ini juga dilakukan *reuse* sebanyak dua kali. Pada prinsipnya, prosedur percobaan yang dilakukan sama dengan percobaan menggunakan larutan artifisial.

## Pengolahan dan Pembahasan Data

Pengolahan data dan pembahasan meliputi presentase desorpsi dan kapasitas adsorpsi. Kapasitas adsorpsi dihitung dengan menggunakan persamaan 1 (Yalcinkaya, *et.al*, 2001).

$$Q = \frac{(C_{in} - C_{out})V}{M} \quad \dots\dots\dots (1)$$

dimana:

- Q = kapasitas logam yang diperoleh (mg/g)
- $C_{in}$  = konsentrasi ion logam awal (mg/l)
- $C_{out}$  = konsentrasi ion logam dalam larutan (mg/l)

M = berat kering adsorben yang digunakan (g)

V = volume larutan (L)

Persen desorpsi dihitung dengan menggunakan persamaan (2) (Yalcinkaya, *et.al*, 2001).

$$\% \text{ Desorpsi} = \frac{\text{Jumlah ion yang didesorpsi}}{\text{Jumlah ion yang diadsorpsi}} \times 100 \dots (2)$$

## HASIL DAN PEMBAHASAN

### Percobaan Adsorpsi-Desorpsi pada Larutan Artifisial Fe dan Mn

#### Adsorpsi I – Desorpsi I

##### Adsorpsi I

Adsorpsi I ditujukan untuk mendapatkan adsorben kulit jagung yang telah digunakan dalam penyisihan logam Fe dan Mn dari larutan artifisial. Kondisi percobaan yang digunakan mengacu pada kondisi optimum proses adsorpsi Fe dan Mn dengan kulit jagung (Indah, dkk, 2007). Kapasitas adsorpsi I logam Fe dan Mn dapat dilihat pada **Tabel 2**. Berdasarkan data tersebut diperoleh kapasitas adsorpsi I logam Fe dan Mn hampir sama pada tiga kali percobaan. Masing-masing percobaan adsorpsi ini akan melalui proses desorpsi dengan tiga agen desorpsi yang berbeda.

**Tabel 2. Kapasitas Adsorpsi I pada Larutan Artifisial Fe dan Mn**

Percobaan	Kapasitas Adsorpsi I		Untuk agen desorpsi
	Fe	Mn	
1	0,309	0,098	HCl
2	0,315	0,097	NaOH
3	0,309	0,098	Akuades

##### Desorpsi I

Proses desorpsi dilakukan terhadap kulit jagung yang telah digunakan pada percobaan adsorpsi I. Pada percobaan ini, volume agen desorpsi ditentukan berdasarkan perbandingan volume dari percobaan yang dilakukan oleh Wankasi *et al.* (2005) dimana sebanyak 0,25 g adsorben dimasukkan ke dalam tabung yang berisi 50 ml agen desorpsi, sehingga jika berat optimum kulit jagung yang digunakan adalah seberat 2 g maka diperlukan volume agen desorpsi sebesar 400 ml. Adapun berat kulit jagung

pada proses desorpsi I berkurang setelah digunakan pada proses adsorpsi I seperti terlihat pada **Tabel 3** dan **Tabel 4**. Hal ini disebabkan karena kulit jagung yang telah digunakan tersebut dikeringkan terlebih dahulu sehingga kemungkinan ada jagung yang tertinggal di kertas saring, batang pengaduk dan kehilangan lain seperti pengaruh penggunaan NaOH dalam proses desorpsi. Persentase desorpsi (% desorpsi) yang didapat pada desorpsi I logam Fe dan Mn dapat dilihat pada **Tabel 5**.

Berdasarkan data tersebut terlihat bahwa % desorpsi lebih besar didapat pada agen HCl 0,1 M, baik untuk desorpsi logam Fe maupun logam Mn. Pada medium asam, gugus karboksil, karbonil, atau hidroksil pada adsorben menjadi terprotonasi dan tidak menarik ion logam yang bermuatan positif, sehingga terjadi pelepasan ion-ion logam ke dalam larutan atau agen desorpsi. Selain itu, pada media asam, proton-proton ( $H^+$ ) dalam larutan menggantikan ion-ion logam pada permukaan adsorben. Pada agen penukar proton seperti HCl, ion-ion  $H^+$  yang dilepaskan oleh HCl memiliki ikatan yang sangat kuat terhadap permukaan adsorben (Wankasi, *et al.*, 2005). Jika dianalogikan dengan percobaan ini, pada saat HCl digunakan sebagai agen desorpsi,  $H^+$  yang ada akan berusaha untuk berikatan dengan permukaan kulit jagung sehingga berkompetisi dengan ion-ion Fe dan Mn yang telah terikat di permukaan kulit jagung. Akibat kompetisi tersebut ion logam yang telah terikat dapat terlepas kembali ke larutan.

Persentase desorpsi yang rendah didapat pada agen basa yang kemungkinan disebabkan karena gugus-gugus tersebut menjadi kurang terprotonasi sehingga ion-ion logam yang berikatan sukar terlepas dari adsorben (Horsfall, *et al.*, 2006). Wankasi, *et al.*, (2005) juga menyatakan bahwa regenerasi dengan basa juga menyebabkan % desorpsi yang kecil karena basa tidak menyebabkan protonasi. Hal ini terbukti mengurangi pelepasan ion-ion Fe dan Mn dari kulit jagung.

Akuades menunjukkan kemampuan pemisahan logam yang paling rendah karena akuades tidak memiliki potensi reaksi pertukaran ion yang kompetitif seperti

halnya asam dan basa. Akan tetapi, akuades mampu memisahkan ion-ion  $H^+$  pada biosorben (Yan *et al.*, 2001).

**Tabel 3. Perbandingan Berat Kulit Jagung terhadap Volume Larutan pada Adsorpsi I – Desorpsi I Logam Fe**

Adsorpsi I		Desorpsi I		Agen
Berat Adsorben (g)	Volume Larutan (ml)	Berat Adsorben (g)	Volume Agen (ml)	
2	100	1,633	326,5	HCl
2	100	1,590	318,0	NaOH
2	100	1,542	308,3	Akuades

**Tabel 4. Perbandingan Berat Kulit Jagung terhadap Volume Larutan pada Adsorpsi I – Desorpsi I Logam Mn**

Adsorpsi I		Desorpsi I		Agen
Berat Adsorben (g)	Volume Larutan (ml)	Berat Adsorben (g)	Volume Agen (ml)	
2	100	1,818	363,5	HCl
2	100	1,872	374,4	NaOH
2	100	1,774	354,8	Akuades

**Tabel 5. Persentase Desorpsi I Logam Fe dan Mn**

Agen	% Desorpsi Logam Fe	% Desorpsi Logam Mn
HCl	32,764	1,426
NaOH	10,894	1,075
Akuades	1,994	0,834

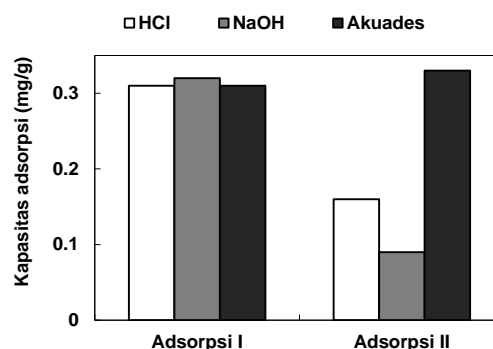
Persentase desorpsi logam Fe lebih besar dibandingkan logam Mn karena kapasitas adsorpsi logam Fe juga lebih besar dibandingkan logam Mn. Artinya, semakin banyak logam yang terserap, maka kemungkinan terdesorpsi pun akan semakin besar. Berdasarkan penelitian tentang adsorpsi logam Cd dan Hg dengan *Pterotus sapidus* diperoleh kesimpulan bahwa kapasitas adsorpsi meningkat sesuai dengan peningkatan konsentrasi awal larutan (Yalcinkaya *et al.*, 2001). Dari penelitian adsorpsi logam Fe dan Mn oleh kulit jagung yang telah dilakukan juga diperoleh kesimpulan bahwa kapasitas adsorpsi semakin besar sejalan dengan meningkatnya konsentrasi awal (Indah, dkk, 2007). Begitu pula pada penelitian ini, kapasitas adsorpsi I (awal) logam Fe lebih besar daripada kapasitas adsorpsi I logam Mn. Semakin besar konsentrasi awal logam maka kapasitas adsorpsi akan semakin besar sehingga persen desorpsi pun akan semakin tinggi.

## Adsorpsi II – Desorpsi II

### Adsorpsi II

Proses adsorpsi II merupakan *reuse* I dari kulit jagung yang sudah mengalami desorpsi I. Berat kulit jagung yang didapat akan menentukan volume larutan artifisial Fe atau Mn yang akan digunakan. Kapasitas adsorpsi logam Fe dan Mn untuk adsorpsi II (*reuse* I) yang dibandingkan dengan kapasitas adsorpsi pada adsorpsi I dapat dilihat **Gambar 1** dan **Gambar 2**.

Berdasarkan **Gambar 1**, diperoleh penurunan kapasitas adsorpsi terhadap Fe terutama untuk kulit jagung yang telah didesorpsi dengan menggunakan agen HCl 0,1 M dan NaOH 0,1 M masing-masing menjadi 0,155 mg Fe/g adsorben dan 0,096 mg Fe/g adsorben sedangkan akuades mengalami peningkatan kapasitas menjadi 0,329 mg Fe/g adsorben. Sementara, pada **Gambar 2** dapat dilihat kapasitas adsorpsi tertinggi terdapat pada kulit jagung yang telah mengalami proses desorpsi menggunakan akuades yaitu sebesar 0,094 mg Mn/g adsorben, disusul NaOH 0,1 M sebesar 0,090 mg Mn/g adsorben. Kapasitas adsorpsi paling rendah terjadi pada HCl 0,1 M yaitu sebesar 0,064 mg Mn/g adsorben.

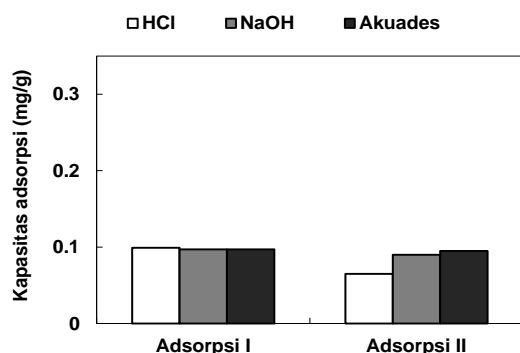


**Gambar 1. Perbandingan Kapasitas Adsorpsi I dan Adsorpsi II Logam Fe.**

Pada saat *reuse* kulit jagung yang telah didesorpsi dengan menggunakan akuades, kondisi pH akan tetap optimum karena akuades memiliki pH netral yang tidak akan mempengaruhi gugus fungsional yang terdapat pada kulit jagung sehingga kapasitas adsorpsi saat *reuse* tidak menurun secara drastis. Justru terjadi peningkatan penyerapan karena diperkirakan kulit jagung tersebut belum mengalami kejenuhan dan



masih memiliki kemungkinan untuk menyerap logam Fe dan Mn. Kulit jagung tidak dipengaruhi adanya kenaikan ataupun penurunan pH sehingga kapasitas adsorpsi logam Fe dan Mn dari kulit jagung yang telah didesorpsi menggunakan akuades memiliki nilai yang terbesar. Penyebab lainnya adalah adanya kemampuan akuades untuk menyisihkan ion-ion  $H^+$  dari permukaan adsorben (Yan *et al.*, 2001), sehingga memberi kesempatan ion logam untuk terikat ke permukaan adsorben tersebut



**Gambar 2. Perbandingan Kapasitas Adsorpsi I dan Adsorpsi II Logam Mn.**

Lebih rendahnya kapasitas adsorpsi Fe dan Mn pada kulit jagung yang telah didesorpsi dengan menggunakan HCl kemungkinan besar disebabkan pada saat *reuse* adsorben, sisa-sisa HCl masih tertinggal pada kulit jagung sehingga mengurangi adsorpsi ion logam Fe dan Mn pada kulit jagung. Walaupun pH optimum larutan artifisial Fe adalah 4 dan Mn adalah 5, tetapi dengan adanya sisa-sisa HCl pada kulit jagung tersebut menyebabkan kondisi larutan menjadi semakin asam dan ion-ion menjadi sukar terikat. Menurut Low *et al.* (1995), pada pH rendah permukaan adsorben akan bergabung secara dekat dengan ion-ion hidronium ( $H_3O^+$ ) yang akan menghalangi ion logam ke permukaan gugus-gugus fungsional. Begitupun dengan kapasitas adsorpsi Fe dan Mn pada kulit jagung yang telah didesorpsi dengan NaOH yang menyebabkan kondisi pH melebihi optimum mengakibatkan adsorpsi ion logam Fe dan Mn pun akan menjadi semakin berkurang.

## Desorpsi II

Percobaan dilakukan dengan menggunakan kulit jagung yang telah digunakan pada percobaan adsorpsi II (*reuse* I). Sama halnya dengan desorpsi I, pada desorpsi II ini juga terjadi pengurangan berat kulit jagung dan volume agen desorpsi. Perbandingan berat kulit jagung terhadap volume larutan pada adsorpsi II dan desorpsi II logam Fe dan Mn dapat dilihat pada **Tabel 6** dan **7**.

**Tabel 6. Perbandingan Berat Kulit Jagung terhadap Volume Larutan pada Adsorpsi II – Desorpsi II Logam Fe**

Adsorpsi II		Desorpsi II		Agen
Berat Adsorben (g)	Volume Larutan (ml)	Berat Adsorben (g)	Volume Agen (ml)	
1,442	72,1	1,395	279,1	HCl
0,996	49,8	0,846	169,2	NaOH
1,386	69,3	1,286	257,1	Akuades

**Tabel 7. Perbandingan Berat Kulit Jagung terhadap Volume Larutan pada Adsorpsi II – Desorpsi II Logam Mn**

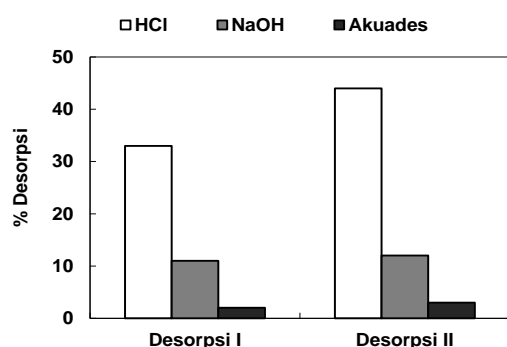
Adsorpsi II		Desorpsi II		Agen
Berat Adsorben (g)	Volume Larutan (ml)	Berat Adsorben (g)	Volume Agen (ml)	
1,644	82,20	1,593	318,6	HCl
1,335	66,75	1,235	246,9	NaOH
1,553	77,65	1,588	317,6	Akuades

Berdasarkan perbandingan berat pada **Tabel 6** dan **7** tersebut terlihat bahwa penggunaan NaOH 0,1 M sebagai agen desorpsi menyebabkan berat adsorben lebih banyak berkurang dibandingkan dengan HCl 0,1 M dan akuades. Kapoor *et al.* (1998) menyatakan dalam penelitiannya tentang adsorpsi logam Cd, Cu, Ni dan Pb pada biomaterial *A. niger*, aktivasi dengan NaOH mengurangi berat adsorbennya sekitar 26% selama proses adsorpsi sedangkan Fourest dan Volesky (1996) menyebutkan bahwa sekitar 39% biomass *Sargassum fluitans* hilang setelah diaktivasi dengan NaOH. Pada penelitian pemanfaatan biomaterial *M. Rouxii* untuk adsorpsi logam Pb, Cd, Ni dan Zn, kehilangan berat adsorben terbesar pada proses aktivasi juga terjadi dengan menggunakan NaOH yaitu sebesar 13 - 29% (Yan *et al.*, 2001). Pada dasarnya proses aktivasi maupun desorpsi sama-sama mereaksikan atau mengontakan adsorben biomaterial dengan NaOH sehingga selama

proses desorpsi maupun adsorpsi berat adsorben menjadi berkurang.

Perbandingan % desorpsi I dan % desorpsi II logam Fe dan Mn dapat dilihat pada **Gambar 3** dan **Gambar 4**. Pada **Gambar 3** dan **4**, terlihat bahwa pemisahan logam Fe maupun Mn dari adsorben kulit jagung semakin tinggi pada desorpsi kedua. Hal ini kemungkinan besar disebabkan terjadinya pengakumulasian ion-ion logam Fe maupun Mn setelah adsorpsi II. Sebelum adsorpsi II telah dilakukan desorpsi I yang mungkin tidak secara maksimal memisahkan ion-ion logam yang telah dijerap oleh kulit jagung pada adsorpsi I. Kemudian pada saat adsorpsi II, kulit jagung belum mengalami kejenuhan sehingga masih dapat menyerap ion-ion logam.

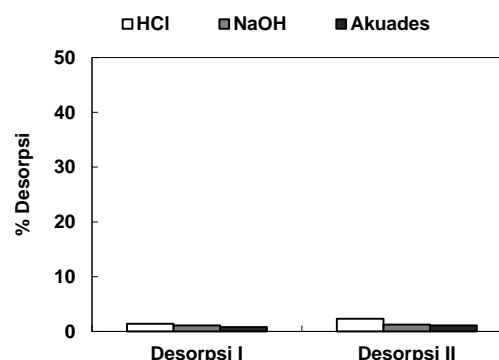
Selain itu, menurut Wankasi *et al.* (2005), % desorpsi juga tergantung pada waktu, dimana dari hasil percobaanya didapatkan bahwa dengan memperpanjang waktu kontak diperoleh peningkatan % desorpsi. Dalam hal penelitian ini, proses desorpsi yang kedua membuat waktu kontak menjadi lebih panjang sehingga dapat meningkatkan % desorpsi.



**Gambar 3. Perbandingan Persen Desorpsi I dan Desorpsi II Logam Fe.**

Untuk agen desorpsi, sama halnya dengan desorpsi I, pada desorpsi II, agen HCl menghasilkan % desorpsi yang lebih tinggi dibanding NaOH dan akuades. Hal ini menegaskan bahwa media asam mengandung konsentrasi proton yang tinggi dan bisa menggantikan ion-ion yang berikatan pada sisi aktif permukaan adsorben dibandingkan ion-ion hidroksil (OH). Sementara, sama halnya pada

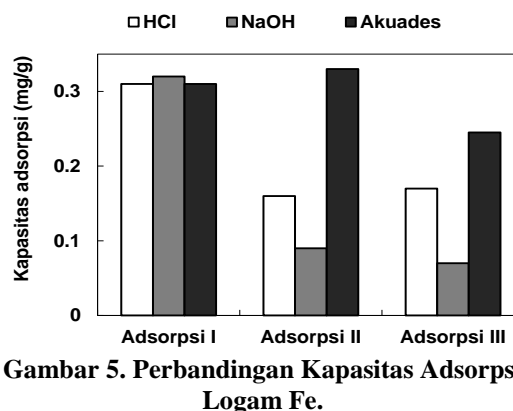
desorpsi I, akuades menunjukkan kemampuan pemisahan logam yang paling rendah karena akuades tidak memiliki potensi reaksi pertukaran ion yang kompetitif seperti halnya asam dan basa.



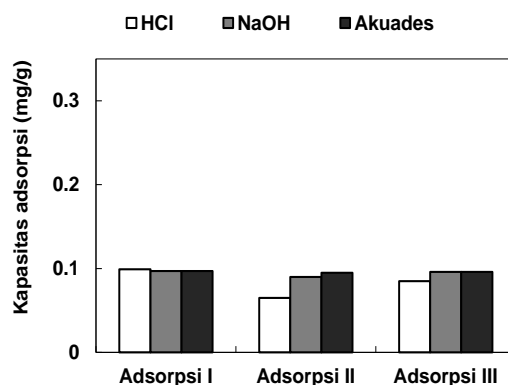
**Gambar 4. Perbandingan Persen Desorpsi I dan Desorpsi II Logam Mn.**

### Adsorpsi III

Percobaan adsorpsi III merupakan *reuse* 2 bagi kulit jagung setelah dilakukan desorpsi II. Perbandingan kapasitas adsorpsi logam Fe dan Mn dapat dilihat pada **Gambar 5** dan **6**.



**Gambar 5. Perbandingan Kapasitas Adsorpsi Logam Fe.**



**Gambar 6. Perbandingan Kapasitas Adsorpsi Logam Mn.**

Pada adsorpsi III, kapasitas penyerapan paling tinggi tetap pada akuades yaitu sebesar 0,246 mg Fe/g adsorben, walaupun terjadi penurunan dibanding adsorpsi II. Kemudian disusul HCl dan NaOH masing-masing 0,179 mg Fe/g adsorben dan 0,080 mg Fe/g adsorben (**Gambar 5**). Adanya kenaikan pada kapasitas adsorpsi kulit jagung yang telah didesorpsi dengan HCl kemungkinan disebabkan karena % desorpsi II juga lebih besar daripada desorpsi I. Penurunan kapasitas adsorpsi kulit jagung yang telah didesorpsi dengan NaOH disebabkan adanya pengaruh ion-ion OH<sup>-</sup> yang semakin bertambah pada permukaan kulit jagung sehingga memperkecil peluang terikatnya ion-ion logam Fe. Penurunan kapasitas yang terjadi pada adsorpsi III kemungkinan disebabkan menurunnya kemampuan kulit jagung dalam menyerap logam Fe.

Berdasarkan **Gambar 6**, kapasitas adsorpsi Mn tertinggi pada adsorpsi III didapat dari kulit jagung yang telah mengalami proses desorpsi menggunakan NaOH yaitu sebesar 0,097 mg Mn/g adsorben disusul akuades sebesar 0,096 mg Mn/g adsorben dan HCl sebesar 0,081 mg Mn/g adsorben. Di sini terlihat bahwa kapasitas adsorpsi setelah kulit jagung didesorpsi dengan menggunakan akuades dan NaOH tidak mempunyai perbedaan yang signifikan.

### Analisis Agen Desorpsi

Berdasarkan data percobaan, kapasitas adsorpsi kulit jagung untuk akuades hampir sama untuk ketiga percobaan adsorpsi (adsorpsi I sampai III). Walaupun akuades tidak efektif dalam hal *recovery* ion-ion logam dari adsorben, tapi akuades memberikan pengaruh pada saat *reuse* adsorben sehingga bisa diregenerasi. Pada saat reuse, kulit jagung yang telah didesorpsi logamnya menggunakan akuades, kondisi pH akan tetap optimum karena akuades bersifat netral sehingga kapasitas adsorpsi saat reuse tidak menurun secara drastis.

Berdasarkan kapasitas adsorpsi yang lebih tinggi tersebut, dapat disimpulkan bahwa akuades merupakan agen terbaik dalam regenerasi kulit jagung yang telah digunakan dalam adsorpsi logam-logam Fe dan Mn. Selain dilihat dari segi kapasitas adsorpsi yang baik, penggunaan akuades dalam

regenerasi kulit jagung lebih memberikan nilai ekonomis dibandingkan HCl dan NaOH karena lebih murah, praktis, dan mudah didapat.

Percobaan dengan Menggunakan Sampel Air Tanah Asli

Berdasarkan hasil analisis sampel air tanah, diperoleh konsentrasi awal dari titik sampel yang dapat dilihat pada Tabel 9. Nilai konsentrasi awal sampel air tanah terlihat melebihi baku mutu yang telah ditetapkan. Berdasarkan kondisi tersebut maka diperlukan adanya pengolahan yang dapat menurunkan konsentrasi logam Fe dan Mn dari air tanah hingga memenuhi standar yang telah ditetapkan. Pada percobaan ini digunakan kondisi optimum yang diperoleh dari percobaan optimasi. Adapun agen yang digunakan pada percobaan aplikasi ini adalah akuades berdasarkan analisis agen desorpsi. Hasil percobaan adsorpsi dan desorpsi terhadap sampel air tanah dapat dilihat pada Gambar 7 dan 8.

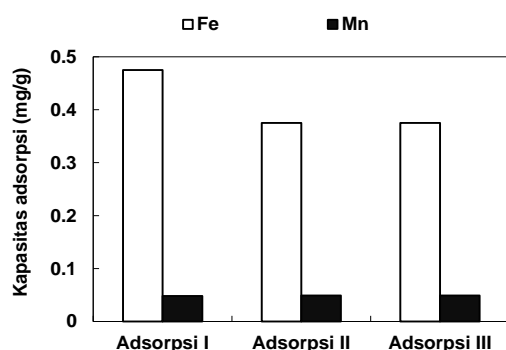
**Tabel 9. Konsentrasi Awal Logam dalam Sampel Air Tanah**

No	Logam	Konsentrasi (mg/l)	Baku Mutu* (mg/l)
1	Fe	11,898	0.3
2	Mn	1,032	0.1

Pada **Gambar 7**, dapat dilihat perbandingan kapasitas adsorpsi kulit jagung terhadap logam Fe dan Mn. Pada adsorpsi II dan III, terlihat kestabilan kapasitas adsorpsi dengan tidak terjadinya penurunan yang signifikan. Kapasitas adsorpsi logam Fe adalah 0,433 g Fe/g kulit jagung dan 0,430 g Fe/g kulit jagung pada adsorpsi I dan II sementara kapasitas adsorpsi logam Mn adalah 0,044 g Mn/g kulit jagung dan 0,043 g Mn/g kulit jagung. Penurunan kapasitas pada adsorpsi III terhadap logam Fe disebabkan % desorpsi II logam Fe juga menurun dan kemampuan kulit jagung semakin berkurang (**Gambar 8**). Sementara pada adsorpsi III logam Mn juga terjadi penurunan % desorpsi walaupun tidak signifikan padahal terjadi kenaikan pada % desorpsi II. Hal ini kemungkinan juga disebabkan berkurangnya kemampuan kulit jagung dalam menyerap logam Mn.



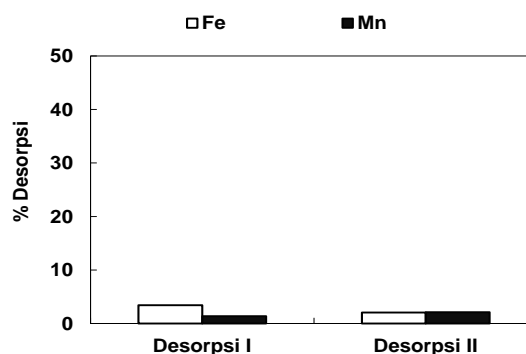
**Gambar 8** menunjukkan % desorpsi yang didapatkan pada desorpsi I dan II untuk logam Fe dan Mn. Persentase desorpsi I dan II logam Fe dari kulit jagung yaitu 3,335% dan 2,033% sementara % desorpsi I logam Mn dari kulit jagung sebesar 1,311% dan % desorpsi II sebesar 2,110%. Dapat dilihat bahwa % desorpsi yang diperoleh pada percobaan menggunakan sampel air tanah asli lebih rendah, terutama untuk logam Fe, dibanding dengan % desorpsi yang diperoleh pada percobaan menggunakan larutan artifisial. Hal ini disebabkan kompleksnya matriks yang terkandung dalam sampel air tanah asli, sehingga kemungkinan menghambat proses desorpsi logam Fe dan Mn dari adsorben kulit jagung.



**Gambar 7. Kapasitas Adsorpsi Logam Fe dan Mn pada percobaan menggunakan sampel air tanah asli**

Kembali tentang kapasitas adsorpsi, perbedaan kapasitas adsorpsi pada percobaan dengan larutan artifisial dan sampel air tanah asli dapat disebabkan keberadaan ion logam lain dalam sampel air tanah asli. Sampel sebelum diadsorpsi tidak mengalami perlakuan pendahuluan. Oleh karena itu, ion logam Fe dan Mn berkompetisi dengan ion logam terlarut lainnya untuk menempati permukaan aktif adsorben. Diketahui bahwa dalam air tanah selain logam besi (Fe) atau mangan (Mn) yang merupakan ion mayor, juga mengandung ion-ion logam terlarut lainnya seperti arsen (As), barium (Ba), kadmium (Cd), kromium (Cr), kobalt (Co), tembaga (Cu), timbal (Pb), nikel (Ni), seng (Zn), strontium (Sr), dan selenium (Se) yang dikategorikan sebagai ion minor (Effendi, 2003). Hal ini menunjukkan bahwa proses

adsorpsi dipengaruhi oleh konsentrasi adsorbat, yaitu semakin besar konsentrasi adsorbat dalam larutan, maka semakin banyak juga jumlah yang terserap pada permukaan adsorben (Eckenfelder, 2000)



**Gambar 8. Persentase Desorpsi Logam Fe dan Mn pada percobaan menggunakan sampel air tanah asli**

Berdasarkan data percobaan menggunakan sampel air tanah asli, kapasitas adsorpsi Fe dan Mn oleh kulit jagung dengan akuades sebagai agen desorpsinya, menunjukan nilai yang hampir sama untuk ketiga percobaan adsorpsi. Dari data tersebut dapat disimpulkan bahwa kulit jagung dapat diregenerasi tanpa penurunan kapasitas adsorpsi yang drastis dengan menggunakan agen desorpsi akuades.

## SIMPULAN

Berdasarkan penelitian yang telah dilakukan dapat diambil kesimpulan sebagai berikut:

Agan desorpsi yang menghasilkan % desorpsi tertinggi untuk logam Fe dan Mn dari kulit jagung adalah HCl 0,1 M, dimana diperoleh % desorpsi sebesar 32,764% dan 43,750% untuk Fe dan 1,426% dan 2,358% untuk Mn, masing-masing pada desorpsi I dan II. Hal ini menunjukkan bahwa HCl 0,1 M merupakan agen desorpsi terbaik untuk *recovery* logam Fe dan Mn dari kulit jagung.

Dari segi kapasitas adsorpsi, akuades merupakan agen terbaik dalam regenerasi kulit jagung yang telah digunakan untuk menyisihkan logam-logam Fe dan Mn dibanding agen desorpsi HCl 0,1 M dan NaOH 0,1 M, dimana didapat kapasitas

adsorpsi yang lebih besar dan relatif stabil pada dua kali reuse yaitu 0,329 mg Fe/g dan 0,246 mg Fe/g untuk Fe dan 0,094 mg Mn/g dan 0,096 mg Mn/g untuk Mn, masing-masing pada reuse I dan II.

Dari percobaan uji regenerasi kulit jagung dalam menyisihkan logam Fe dan Mn dari sampel air tanah asli dengan menggunakan akuades sebagai agen desorpsi diperoleh kapasitas adsorpsi logam Fe sebesar 0,433 g Fe/g dan 0,430 g Fe/g kulit jagung, sementara kapasitas adsorpsi logam Mn adalah 0,044 g Mn/g dan 0,043 g Mn/g kulit jagung, masing-masing pada adsorpsi I dan II.

Dilihat dari kemampuan adsorpsinya untuk menyisihkan logam Fe dan Mn setelah dua kali reuse, regenerasi kulit jagung menggunakan akuades sangat mungkin untuk dilakukan.

## UCAPAN TERIMA KASIH

Penulis mengucapkan terima kasih atas bantuan dana untuk penelitian ini kepada DIPA Universitas Andalas, sesuai dengan Surat Perjanjian Pelaksanaan Pekerjaan Penelitian Nomor : 088/H.16/PL/DIPA/I/2009, tanggal 2 April 2009

## DAFTAR PUSTAKA

- Alaerts & Santika. 1984. *Metode Penelitian Air*. Surabaya: Usaha Nasional
- Al-Layla, M.A., Shamim, A., 1977. *Water Supply Engineering Design*, Ann Arbor Science, Michigan.
- Eckenfelder, W.W., 2000, *Industrial Water Pollution Control*. Mc Gaw-Hill, 3<sup>rd</sup> edition, Singapore.
- Effendi, H., 2003, *Telaah Kualitas Air Bagi Pengelolaan Sumber Daya dan Lingkungan Perairan*, Kanisius, Yogyakarta.
- Fourest, E., and Volesky, B., 1996, *Contribution of sulphonate groups and alginate to heavy metal biosorption by the dry biomass of Sargassum fluitans*, Environmental Science Technology, 30, pp. 277-282.
- Horsfall, M., Ogban, F.E., Akporhonor, E.E., 2006, *Recovery of Lead and Cadmium*

*Ions from Metal-Loaded Biomass of Wild Cocoyam (Caladium bicolor) Using Acidic, Basic and Neutral Eluent Solutions*, Electronic Journal of Biotechnology, Vol. 9 No. 2, Issue of April 15, 2006

- Igwe, J.C, Ogunewe, D.N., Abia, A. A., 2005, *Competitive Adsorption of Zn (II), Cd (II), and Pb (II) Ions from Aqueous and Non –Aqueous Solution by maize Cob and Husk*. African Journal of Biotechnology Vol. 4 (10), pp. 1113-1116.
- Indah dkk, 2007, *Penyisihan Logam Besi (Fe) dan Mangan (Mn) dalam Air Tanah dengan Menggunakan Kulit Jagung (Zea mays L.) sebagai Adsorben*, Laporan Penelitian, Dana DIPA Universitas Andalas Tahun Anggaran 2007.
- Kapoor, A., Viraraghavan, T., Cullimore, D.R., 1999, *Removal of heavy metals using the fungal Aspergillus niger*, Bioresources Technology, 70, pp. 95-104.
- Kawamura, S., 1991, *Integrated Design of Water Treatment Facilities*. New York: John Willey an Sons, Inc.
- Kurakake, M., Kisawa, W., Ouchi, K., Komaki, T., 2001, *Pretreatment with ammonia water for enzymatic hydrolysis of corn husk, bagasse, and switchgrass*. Applied Biochemistry and Biotechnology, 90 (3), pp. 251-259.
- Mardona. 2007. *Pengaruh Variasi Laju Alir Influen dan Diameter Adsorben Kulit Jagung (Zea mays l.) terhadap Penyerapan Kromium (VI) dalam Air*. Tugas Akhir, Jurusan Teknik Lingkungan, Fakultas Teknik Universitas Andalas. Padang
- Montgomery, J.M., 1985, *Water Treatment Principles and Design*, Consulting Engineering, Inc., USA
- Low, K. S., Lee, C. K., Leo, A.C., 1995, *Removal of metals from electroplating wastes using banana pith*, Bioresource Technology, 51 pp. 227-231
- Munaf, E & Zein, R. 1997. *The Use of Rice Husk for Removal of Toxic Metals from Waste Water*. Environmental Technology, 18 (3), pp. 359-362.
- Munaf, E., Haryati, S., Suyani, H., Dharma, A., 2000, *Penyerapan Ion Kromium*

- (III) dan Kromium (VI) dalam Air dengan menggunakan Tepung Enceng Gondok dan Studi Regenerasinya. Jurnal Kimia Andalas, 6 (2), hal. 68-77.
- Somerville, R. (2007). *Low-cost adsorption materials for removal of metals from contaminated water*. Master Thesis, KTH Architecture and the Built Environment
- Wankasi, D., Horsfall, M. Jnr, Spiff, A. I., 2005. *Desorption of  $Pb^{2+}$  and  $Cu^{2+}$  from Nipa Palm (*Nypa fruticans* Wurmb) Biomass*. African Journal of Biotechnology, Vol. 4 (9), pp. 923-927.
- Yalcinkaya, Y., Arica, M.Y., Soysal, L., Denizli, A., Genc, O., Bektas, S., 2002, *Cadmium and Mercury Uptake by Immobilized *Pleurotus sapidus**, Turk J Chem, 26, pp. 441- 452.
- Yan, G., Viraraghavan, T., 2003, *Heavy-metal removal from aqueous solution by fungus *Mucor rouxii**, Water Research, Vol. 37(18), pp. 4486-4496 sisa klor sesuai dengan persamaan 1 (Lee, 2007).